(19) Japan Patent Office (JP) (11) Laid Open Patent Application (Kokai) (12) Publication of Laid Open Patent (A) 62-14870 (51) Int.Cl.⁴ Identifying Symbols Intra-Office Adjustment Number A 63 B 37/06 2107-2C //C 08 K 3/22 CAM 5/09 CAM 6845-4J C 08 L 9/00 6714-4J

(43) Publication Date: January 23, 1987

Request for Examination: not yet requested

Number of inventions: 2

(Total number of pages in the original Japanese text: 6)

(54) Title of Invention Solid Golf Ball

(21) Application Number: 60-151290(22) Application Date: July 11, 1985

(72) Inventor: Kunio Kageyama

1331 Kasama-cho, Totsuka-ku

Yokohama-shi, Japan

(72) Inventor: Morihisa Machida

2-17-16 Sensugaya

Kamakura-shi, Japan

(74) Inventor: Yoshihiro Inomata

274 Kami Yoshizawa

Hiratsuka-shi, Japan

(71) Applicant: Yokohama Rubber Co. Ltd.

5-36-11 Shinbashi, Minato-ku

Tokyo, Japan

(74) Patent Agent: Patent Attorney Shinichi Ogawa and two other persons

Specification

1. Title of Invention Solid Golf Ball

2. Scope of Patent Claim

- 1. A solid golf ball with a core which is made up of a composition of (a) 100 parts of a butadiene rubber backing having 40 % repeating units of cis-1,4 configuration; (b) 10 to 60 parts of metal salts of α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid; (c) 1 to 20 parts carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound relative to 100 parts of the aforementioned rubber backing; (d) a compound which produces 0.5 mol to 4 mol formaldehyde relative to 1 mol of the aforementioned compound; and (e) sufficient metal oxide to react the carboxylic acid and hydroxide group aromatic compound with the aforementioned carboxylic group;
- 2. A solid golf ball which has a core which is made up of a composition of (a) 100 parts of a butadiene rubber backing having 40 % repeating units of cis-1,4; (f) 5 to 50 parts of α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid; (c) 1 to 20 parts of a carboxylic group and hydroxide group containing aromatic compound relative to 100 parts of the aforementioned rubber backing; (d) a compound which produces 0.5 mol to 4 mol formaldehyde relative to 1 mol of the aforementioned compound; and (g) sufficient metal oxide to react (1) the aforementioned α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid carboxyl group with (2) a carboxyl group compound containing the aforementioned carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound.

3. Detailed Description of the Invention (Technical Field of the Invention)

The present invention relates to a solid golf ball which is durable and has outstanding impact resilience.

(Description of the Prior Art)

Durability (strength), flying characteristics (impact resilience), feeling (striking sensation) are all important characteristics of golf balls. However, it is difficult to upgrade the their durability and impact resilience.

In the prior art, bobbin winding golf balls were used for a long time because they had these characteristics. In recent years, golf balls with a solid core have been used instead of the bobbin winding type and are superior to the bobbin winding golf ball due to their impact resilience. A butadiene backing has generally been used for this type of solid golf ball. Acrylic, metacrylate, zinc oxide or (met)acrylate metal salts and other co-bridging agents have been added to this and free radical initiators, antioxidants and the like have been used for bridging.

The co-bridging agent used in this case plays an important role in providing the golf ball with the aforementioned characteristics. However, although the hardness--that is, the compression (force (kg) required to compress the ball at 2.54 mm)--increases in proportion to the amount compounded, the impact resilience accompanying this declines markedly.

When an organic peroxide is used as a free radical initiator, the impact resilience tends to increase by increasing the amount compound, however, the durability declines when the proper bridging and grafting do not take place. What is more, when the amount of the antioxidant used is varied, both the impact resilience and the durability are improved by reducing the amount, however, it is not suitable for practical use.

As a result, improving the aforementioned characteristics, in particular, upgrading the impact resilience and the durability is the important objective of the solid golf balls.

[Objective of the Invention]

It is an object of the present invention to provide a solid golf ball which has high impact resilience and outstanding durability.

[Constitution of the Invention]

Therefore the present invention can be summarized as follows. It is a solid golf ball with a core which is made up of a composition of (a) 100 parts of a butadiene rubber backing having 40 % repeating units of cis-1,4 configuration; (b) 10 to 60 parts of metal salts of α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid; (c) 1 to 20 parts carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound relative to 100 parts of the aforementioned rubber backing; (d) a compound which produces 0.5 mol to 4 mol formaldehyde relative to 1 mol of the aforementioned compound; and (e) sufficient metal oxide to react the carboxylic acid and hydroxide group aromatic compound with the aforementioned carboxylic group.

The present invention is also a solid golf ball which has a core which is made up of a composition of (a) 100 parts of a butadiene rubber backing having 40 % repeating units of cis-1,4; (f) 5 to 50 parts of α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid; (c) 1 to 20 parts of a carboxylic group and hydroxide group containing aromatic compound relative to 100 parts of the aforementioned rubber backing; (d) a compound which produces 0.5 mol to 4 mol formaldehyde relative to 1 mol of the aforementioned compound; and (g) sufficient metal oxide to react (1) the aforementioned α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid carboxyl group with (2) a carboxyl group compound containing the aforementioned carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound.

Next, we shall describe the constitution of the present invention in detail.

(1) Rubber backing

The rubber backing used in the present invention should be a polybutadiene rubber with 40 % and preferably 90 % repeating units of cis-1,4 configuration. When the cis-1,4 configuration is less than 40 %, the flying characteristics are not upgraded so that it is difficult to obtain a solid golf ball which is the objective of the present invention. The aforementioned polybutadiene should be used alone as the rubber backing, however, rubber constituents such as natural rubber, isoprene rubber, styrene-butadiene rubber and the like which were used in the prior art golf balls may all be compounded if necessary for use as the solid golf ball rubber backing.

(2) α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid and metal salts of it

• The α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid used should be an α , β -ethylene unsaturated monocarboxylic acid, dicarboxylic acid or dicarboxylic acid monoester. Examples of these are as follows: acids such as acrylic acid, metacrylic acid, cinnamic acid, crotonic acid, sorbic acid, maleic acid, fumaric acid and itaconic acid as well as monoesters of dicarboxylic acid (such as maleic acid, fumaric acid, itaconic acid and the like).

Zinc salts, magnesium salts, calcium salts, aluminum salts and other salts are suitable for the metal salts of the α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid used.

(3) Carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound

p-oxy benzoic acid, metaoxy benzoic acid, orthooxy benzoic acid and others may be used for this compound.

This compound is not very effective when used alone. However, by combining it with a compound which produces formaldehyde, resinification is brought about and at the same time a bridging structure with the rubber component is formed so that the impact resilience and the durability of the golf ball are increased.

(4) Compound which produces formaldehyde

The following may be used for this compound: methylolmelamines ranging from dimethylolmelamine to hexamethylolmelamine and methoxy compounds of these; or ethoxy compounds such as alkoxy compounds of polyhydric methylolmelamine. Trioxane, tetroxane, paraformaldehyde, resol type phenol resins and the like may be used in addition to these.

Further, melamine compounds as well as resol type phenol resins are most suitable for upgrading the durability.

When resinification of these compounds proceeds, the bridging point increases due to the bridging of (1) the methylene and (2) the aforementioned carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound which has only one reaction group when it is a monomer. As a result, this contributes greatly to increasing the hardness and contributes to upgrading the durability. At the same time, the decrease in the end group contributes to upgrading the impact resilience.

(5) Metal oxide

These metal oxides are compounds which function (1) to neutralize the existing carboxyl group and form ion bridging and (2) to adjust the weight of the resulting bridged object. Further, the carboxyl group which is present is a carboxyl group compound which has not only the aforementioned α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid carboxyl group but a carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound as well.

The following may be used for this metal oxide: zinc oxide, magnesium oxide, aluminum oxide, calcium oxide and the like, however, the choices are by no means limited to these.

In the present invention, the following are used for the core of the golf ball: (a) the aforementioned rubber backing; (b) the aforementioned metal salts of the α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid; (c) the aforementioned carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound; (d) the aforementioned compound which produces the formaldehyde; and (e) the aforementioned composition (hereinafter referred to as "composition A") which contains the metal oxide.

In the present invention, the following are also used for the core of the golf ball: (a) the aforementioned rubber backing; (f) the aforementioned α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid; (c) the aforementioned carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound; (d) the aforementioned compound which produces formaldehyde; and (g) the aforementioned composition (hereafter referred to as "composition B") which contains the metal oxide.

In the aforementioned composition A and composition B, 1 to 20 parts of the carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound should be compounded relative to 100 parts of the rubber backing. When less than 1 part is compounded, the amount of the resinified part and the bridged part is small, the bridging density is not increased and no upgrading of the strength can be confirmed. On the other hand, when less than 20 parts is compounded, there is a great deal of resinification so that the strength is considerably upgraded, however, there is a decline in the impact resilience and in the original flying performance.

In the aforementioned composition A and composition B, 0.5 mol to 4 mol of the compound which produces the formaldehyde should be compounded relative to 1 mol of the carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound. For example, although 1/12 mol to 2/3 mol of hexamethoxy methylol melamine relative to 1 mol of p-oxy benzoic acid is theoretically sufficient, 1/12 mol to 1 mol is appropriate out of the consideration for the completeness of the reaction. Likewise, other trioxanes, paraformaldehydes and others can be prescribed from the same type of stoichiometric calculation. By using this compound which produces formaldehyde, three-dimensional polymerization is carried out using the bridging of (1) the methylene and (2) the carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound independently of the polymerization of the aforementioned α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid or its metal salt. At the same time, a complex bridging configuration which also brings about ion bridging is produced or a type of IPN (interpenetrating polymer network) is formed.

In the aforementioned composition A, 10 to 60 parts and preferably 20 to 40 parts of the metal oxide of the α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid should be compounded relative to 100 parts of the rubber backing. When less than 10 parts is compounded, the compression declines. Meanwhile, when the amount compounded exceeds 60 parts, the compression increases and the impact resilience declines.

In the aforementioned composition A, the amount of the metal salts compounded should be sufficient to react with the aforementioned carboxyl group in the carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound. In other words, an amount which is at least equimolar to the aforementioned carboxyl group should be used. This makes it possible for the ion bridging of the metal oxide and the carboxyl group to take place.

In the aforementioned composition B, 5 to 50 parts and preferably 10 to 30 parts of the α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid should be compounded relative to 100 parts of the rubber backing. When less than 5 parts is compounded, the compression declines. Meanwhile, when the amount compounded exceeds 50 parts, the compression is increased and the impact resilience declines and it is not suited for practical use.

In the aforementioned composition B, the amount of the metal oxide compounded should be sufficient to bring about a reaction between (1) the carboxyl group of the α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid and (2) the aforementioned carboxyl group of the carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound. In other words, the amount should be at least equimolar to these carboxyl groups. This makes it possible for ion bridging to take place using the metal oxide and these carboxyl groups thereby upgrading the durability.

In the aforementioned composition B, the α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid reacts in this way with the metal oxide. At the same time, the ethylene unsaturated bond is polymeric so that grafting polymerization takes place on the rubber backing. This serves to upgrade the impact resilience. Even in the aforementioned composition A, the ethylene unsaturated bond of the metal salt of the α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid is polymeric so that grafting polymerization takes place on the rubber backing bringing about the same type of effect [upgrading the impact resilience].

In composition A and composition B, a free radical initiator such as an organic oxide may be added. If necessary, other compounding agents such as a bulking agent, anhydrous silicate, water bearing silicate, calcium silicate and the like as well as antioxidants and the like may be compounded as suitable.

In making the core of the golf ball from the composition mentioned above, the respective compounded constituents—with the exception of the free radical initiator and the compound which produces the formaldehyde—are compounded, then these are kneaded evenly. After this, a free radical initiator—with the exception of that mentioned previously—is added and kneaded. This is heated and vulcanized under pressurization and an integral body is formed. A solid golf ball with a double structure can be manufactured by covering the core. The material used for the covering may be barata, polyurethane, nylon, ionomers and the like, although the selection is not necessarily limited to these. The ionomer is usually approximately 1.0 to 3.0 mm thick. Further, this composition can be used not only for a two piece golf ball but for a one piece golf ball, a three piece golf ball and the like

[Effectiveness of the Invention]

7

The solid golf ball with a core made of the composition mentioned previously in the present invention is an IPN hybrid composition in which the aforementioned composition carries out simultaneously (1) a grafting onto the α , β -ethylene unsaturated carboxylic acid or a polybutadiene of its metal salt during vulcanization; (2) resinification using a carboxyl group and hydroxide group containing aromatic compound / formaldehyde; (3) a bridging with the polybutadiene or (4) an ionic bridging of these using the metal oxide. As a result, the golf balls

have an impact resilience and a breaking strength which are not usually anticipated. Therefore, it is provided with a long flying distance and has outstanding durability.

Next, we shall provide a specific explanation of the effectiveness of the present invention by indicating practical embodiments and comparative embodiments of the invention.

We manufactured a variety of compositions (Standard Embodiment 1, Practical Embodiments 1 through 5 and Comparative Embodiment 1) using the compounded contents (parts) indicated in Table 1 as follows [Translator's note: please see last page for Table 1].

We manufactured these compositions as follows. First we mixed the compounding components—with the exception of the dicumyl peroxide and the hexamethoxymethylolmelamine—for five to ten minutes at a mixing temperature of 80°C to 130°C using an ordinary closed mixer such as a kneading machine. Then, we mixed the dicumyl peroxide and the hexamethoxymethylolmelamine with this at a temperature of 60°C to 70°C.

We vulcanized the resulting unvulcanized plate-like sheet compound using a core metal mold for 20 to 30 minutes at 140°C to 160°C and then solidified it to produce the core. We covered this core with ionomers using either the injection molding method or the compression molding method and obtained a two piece golf ball. The physical properties of these golf balls are indicated in Table 1.

(the following space has been left blank on purpose)

Notes):

- * 1 "BR-1220" manufactured by Nippon Zeon Co., Ltd.
- * 2 "RT" manufactured by Satmar Co., Ltd.
 - * 3 manufactured by Kanto Chemical Co., Ltd.
 - * 4 "Number 3 zinc white" manufactured by Seido Chemical Co., Ltd.
 - * 5 "Nipseal VN3AQ" manufactured by Nippon Silica Co., Ltd.
 - * 6 "Percumyl D" manufactured by Nippon Kayaku Co., Ltd.
 - * 7 "POB" manufactured by Ueno Pharmaceuticals Co., Ltd.
 - * 8 "Cyrez 963" manufactured by Americal Cyanamid Inc.
 - * 9 The compression strength up to breaking was measured and indicated using an index with Practical Embodiment 1 as 100.
 - *10 Based on JIS S 7005. Height of rebound after dropping from height of 120 cm.
 - * 11 The strength at a compression of 1.54 mm was measured and indicated using an index using the Practical Embodiment 1 as 100.

In Practical Embodiments 1 through 4 and Comparative Embodiment 1, the paraoxy benzoic acid and the hexamethoxymethylolmelamine used in Standard Embodiment 1 are compounded. Multiple bridging reactions are carried simultaneously using pressurization, heating and vulcanization.

In Practical Embodiments 1 through 4, it was found that the durability improved markedly and both the impact resilience and the compression had physical characteristics which were on a par with those in Standard Embodiment 1. In addition, in Comparative Embodiment 1 in which the amount of paraoxy benzoic acid and hexamethoxymethylolmelamine compounded was increased, there was a high degree of durability but the impact resilience declined and it was not suitable for practical use.

In Practical Embodiment 5, acrylic acid was used instead of the zinc acrylate. This Practical Embodiment 5 had a high durability and exhibited an impact resilience and compression which were on a par with those in Standard Embodiment 1.

Patent Agents Patent Attorney Shinichi Ogawa Patent Attorney Yoshiteru Noguchi Patent Attorney Kazuhiko Saika

Table 1

													Γ					\neg
Comp.	Embod.	Ţ	100	20		15	20	4	5	25	5.5		202		85	88	118	
Practical Embodiments		5	100		15	35	20	4	5	10	2.5		166		88	92	109	
		4	100	70		15	20	4	S	20	4.5	-	164		68	95	116	
		3	100	20		15	20	4	S	20	3.5		171		68	92	116	
		2	100	20		15	20	4	5	10	2.5		174		88	92	112	
		-	100	20		15	20	4	5	3	0.5		152		88	94	101	
Standard	Embod.	-	100	20		15	20	4	S				100		88	93	100	
		I	*1	*	*3	*	*		9* a	cid *7	thylol	∞ *	6* (*10		lex) *11	
			Polybutadiene	Zinc acrylate	Acrylic acid	Zinc white	Silica	Antioxidant	Dicumyl peroxide *6	Paraoxybenzoic acid *7	Hexamethoxymethylol	melamine	Durability (index)	Impact resilience	0°C	20°C	Compression (index) *11	
			Compound	Component					,				Ball Phys.	Charact.				

⑩ 日本国特許庁(JP)

①特許出願公開

⑫公開特許公報(A)

昭62-14870

# C 08 K 3/22 CAM 6845-4 J 6714-4 J 審査請求 未請求 発明の数 2 (全 6 頁)	(1) Int Cl. 4 A 63 B 37/06 (1) C 08 K 3/22	識別記号	庁内整理番号 2107-2C		⋘開	昭和62年(198	7)1月23日
	5/09	C A M C A M	6845-4 J 6714-4 J	審査請求	未請求	発明の数 2	(全6頁)

69発明の名称

ソリツドゴルフボール

②特 顋 昭60-151290

郊出 願 昭60(1985)7月11日

砂発 明 者 影 山 邦 夫 横浜市戸塚区笠間町1331 砂発 明 者 町 田 守 久 鎌倉市扇ケ谷2-17-16

70発 明 者 猪 侯 好 弘 平塚市上吉沢274

⑪出 顋 人 横浜ゴム株式会社 東京都港区新橋5丁目36番11号

砂代 理 人 弁理士 小川 信一 外2名

Best Available Copy

明細醬

1. 発明の名称

ソリッドゴルフボール

2. 特許請求の範囲

- 1. (a)シスー1.4 構造を少なくとも40%以上有するポリプタジェンを含有する基材ゴム100 重量 部、(b)α、βーエチレン性不飽和カルボン 酸 の 金属塩10~60重量部、(c)前配基材ゴム100 重量 部に対し、芳香族核にカルボキシル基と化合物 1~20重量部、(d)前記化合物 1 モルに対し0.5 モル~4 モルのフォルムアルデヒドを発生し得る化合物、 および(e)前記にカルボキシル基と反応するに足る量の 板の 抜カルボキシル基と反応するに足る量の 極酸化物を含有する組成物からなるコアを有するソリッドゴルフボール。
- (a)シスー1,4 構造を少なくとも40%以上有するポリブタジエンを含有する基材ゴム100 重量部、(f)α,β-エチレン性不飽和カルボン酸5~50重量部、(c)前記基材ゴム100 重量部に対し、

芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有する化合物 1 ~20 重量部、(d)前記化合物 1 モルに対し0.5 モル~4モルのフォルムアルデヒドを発生し得る化合物、および(s)前記α. β-エチチン と性不飽和カルボン酸のカルボキシル基と水酸基とをする化合物のカルボキシル基と反応するに足る 量の金属酸化物を含有する組成物からなるコアを有するソリッドゴルフボール。

3. 発明の詳細な説明

(発明の技術分野)

本発明は、高強度でかつ反発弾性に優れたソ リッドゴルフボールに関する。

(従来技術)

ゴルフボールの重要な特性として耐久性(強度)、飛翔性(反発彈性)、フィーリング(打撃感触)等が挙げられるが、特に耐久性と反発 弾性とを共に向上させることは容易ではない。

従来、糸巻きゴルフボールがこれら賭特性を 備えたものとして長く用いられてきた。また、

-467-

近年、糸巻きゴルフボールに代えてソリッドゴムをコアとしたゴルフボールが開発されており、これは反発弾性において糸巻きゴルフボールを越えるものである。このソリッドゴルフボールのコアとしては、一般に、ポリプタジエンを酸くのよこれにアクリル酸又はメタアクリル酸化亜鉛、或いは(メク)アクリル酸金属塩等の共架橋利を加え、さらには遊離基開始剤、老化防止剤等を加えて架橋したものが用いられる。

この場合の共架橋剤は、ゴルフボールに上記 緒特性を発現させる上で最も重要な役割をもつ。 しかし、一般に、その配合量に比例して硬度、 すなわちコンプレッション(ボールを2.54mm圧 縮するのに要する力(kg))は上昇するが、そ れに伴って反発弾性が著しく低下してしまう。

また、遊離基開始剤として有機過酸化物を用いる場合、それを増量することにより反発弾性は高くなる傾向にあるが、適正な架橋およびグラフト化が行われないと耐久性は低下する。 さらに、老化防止剤を変量した場合では、その減

・ルが開発されており、 コンプレッションが低下してしまい実用には供 、巻きゴルフボールを し得ないものとなる。 ・リッドゴルフボール したがって、上記の諸特性を向上させること、 ポリプタジェンを基 特に高い反発弾性を備えると共に耐久性を向上 そ又はメタアクリル酸、 させることがソリッドゴルフボールについての

(発明の目的)

重要な技術課題となっていた。

本発明は、高い反発弾性を備えると共に耐久 性に優れたソリッドゴルフボールを提供することを目的とする。

量と共に反発弾性および耐久性とも向上するが、

(発明の構成)

このため、本発明は、(a)シスー1.4 構造を少なくとも40%以上有するポリブタジェンを含有する基材ゴム100 重量部、(b) α、βーエチレン性不飽和カルボン酸の金属塩10~60重量部、(c)前記基材ゴム100 重量部に対し、芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有する化合物1~20重量部、(d)前記化合物1モルに対し0.5 モル~4モルのフォルムアルデヒドを発生し得る化合

物、および(e)前記芳香族核にカルボキシル基と 水酸基とを有する化合物の該カルボキシル基と 反応するに足る量の金属酸化物を含有する組成 物からなるコアを有するソリッドゴルフボール を要旨とするものである。

また、本発明は、向シスー1.4 横造を少なする はい シスー1.4 横造を全有する ボリブクジエン チレン性 を含有する ボリブクジエン 手を ひかまり で かった は かっと ない からな これ で のである。

以下、本発明の構成について詳しく説明する。

(1) 基材ゴム。

本発明で用いる基材ゴムは、シスー1.4 構造を少なくとも40%以上、好ましくは90%以上有するポリブタジェンを含有するゴムである。上であるので本発明の目がとするソリッドるのが困難となるからでエンを単来がいるのが好ましいが、必要に応じて、としてがあるが対し、例えば、天然コムを受けているゴム成分、例えば、天然コムをではしてもよい。

(2) α , β - エチレン性不飽和カルボン酸およびその金属塩。

α、β-エチレン性不飽和カルボン酸は、α、 β-エチレン性不飽和のモノカルボン酸、ジカ ルボン酸、又はジカルボン酸のモノエステルで ある。具体的には、アクリル酸、メタアクリル 酸、けい皮酸、クロトン酸、ソルビン酸、マレ イン酸、フマル酸、イタコン酸のような酸、ならびにジカルボン酸(例えば、マレイン酸、フマル酸、イタコン酸など)のモノエステル類である。

この α、βーエチレン性不飽和カルボン酸の 金属塩としては、亜鉛塩、マグネシウム塩、カ ルシウム塩、アルミニウム塩などが好適である が、その他の金属塩でもよい。

(3) 芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有する化合物。

この化合物としては、例えば、pーオキシ安 息香酸、メターオキシ安息香酸、オルトオキシ 安息香酸などが挙げられる。

この化合物は、単独で使用しても余り効果はないが、フォルムアルデヒドを発生し得る化合物と組合わせて用いることにより、樹脂化を起さしめ、同時にゴム成分とも橋かけ構造を形成するので、得られるゴルフボールについて高い反発弾性を維持させながら耐久性を向上せしめ得るのである。

この金属酸化物は、存在するカルボキシル基を中和してイオン架橋を形成する作用と、得られる架橋物の重量を調整する役目を併せもつ化合物である。なお、存在するカルボキシル基は、前記 α, βーエチレン性不飽和カルボン酸のカルボキシル基のみならず前記芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有する化合物のカルボキシル基である。

この金属酸化物としては、例えば、酸化亜鉛、 酸化マグネシウム、酸化アルミニウム、酸化カ ルシウム等が挙げられるが、必ずしもこれらに 限定されるものではない。

本発明においては、(a)上記基材ゴムと、(b)上、記α、βーエチレン性不飽和カルボン酸の金属塩と、(c)上記芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有する化合物と、(d)上記フォルムアルデヒドを発生し得る化合物と、および(e)上記金属酸化物とを含有する組成物(以下、組成物Aという)をゴルフボールのコアに用いるのである。

また、本発明においては、向上記基材ゴムと、

 (4) フォルムアルデヒドを発生し得る化合物。 この化合物としては、例えば、ジメチロール メラミンからヘキサメチロールメラミンまでの メチロールメラミン類、そのメトキシ化合物、 又はエトキシ化合物のような多価メチロールメラミンのアルコキシ化物である。その他には、 トリオキサン、テトラオキサン、パラフォルム アルデヒド、レゾール型フェノール樹脂なども

なお、特に耐久性を向上させるには、メラミン化合物を用いるとよく、つぎにレゾール型フェノール樹脂が好適である。

これら化合物は、モノマー時には1個の反応 基しか有していない上記芳香族核にカルボキシ ル基と水酸基とを有する化合物とメチレン架橋 により樹脂化が進むと架橋点が増加するので硬 度上昇に寄与することが大であり、これが耐久 性向上につながると共に末端基の減少が反発弾 性の向上に寄与することになるのである。

(5) 金属酸化物。

使用できる。

(「)上記 α、βーエチレン性不飽和カルボン酸と、(c)上記芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有する化合物と、(d)上記フォルムアルデヒドを発生し得る化合物と、および(5)上記金属酸化物とを含有する組成物(以下、組成物 B という)をゴルフボールのコアに用いるのである。

上記組成物 A および組成物 B において、芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有するし1~20重量部である。1重量部未満では、樹脂化化および架橋部分となる量が少なく、架橋密度が上らず、強度の向上が認められないからである。また、20重量部を越えると、樹脂化が多くならまた、20重量部を越えると、樹脂化が多くなんため強度はかなり上昇するが、反発弾性が低下し、本来の飛翔性能が低下してしまうからである。

上記組成物 A および組成物 B において、フォルムアルデヒドを発生し得る化合物の配合量は、 芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有する 化合物 1 モルに対し発生するフォルムアルデヒ

特開昭 62-14870 (4)

ド量として0.5 モル~4モルになるのに必要な 畳である。例えば、pーオキシ安息香酸1モル に対してヘキサメトキシメチロールメラミンは 1 /12モル~2 /3 モルで理論的には十分であ るが、反応の完結性も考慮すると1 /12モル~ 1モルが適当である。同様に、他のトリオキサ ン、パラフォルムアルデヒドなどでも同様な化 学量論的計算から定めることができる。このフ ォルムアルデヒドを発生し得る化合物を用いる ことにより、前記α、β-エチレン性不飽和カ ルボン酸或いはその金属塩による高分子量化と は別に、芳香族核にカルポキシル基と水酸基と を有する化合物とメチレン架橋することによる 三次元高分子化が行われ、同時にイオン架橋も 生ずるという複雑な架橋形態を生ぜしめ、或種 O I P N (Interpenetrating Polymer Network) 相互侵入高分子網目)が形成されるのである。

上記組成物 A において、α、βーエチレン性 不飽和カルボン酸の金属塩の配合量は、基材ゴム100 重量部に対し10~60重量部であり、好ま しくは20~40重量部である。10重量部未満では、コンプレッションが低下してしまい、一方、60 重量部を越えるとコンプレッションが増加し、 かつ、反発弾性が低下してしまうからである。

上記組成物 A において、金属酸化物の配合量は、前記芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有する化合物の該カルボキシル基と反応するに足る量である。すなわち、該カルボキシル基と等モル以上であればよい。これにより、金属酸化物とカルボキシル基とによりイオン架橋が形成されるのである。

上記組成物 B において、α。β-エチレン性不飽和カルボン酸の配合量は、基材ゴム100 重量部に対し 5~50重量部であり、好ましくは10~30重量部である。5重量部未満では、コンプレッションが低下してしまい、一方、50重量部を越えるとコンプレッションの増加と反発弾性の低下を招き、実用に供し得ないものとなってしまうからである。

上記組成物Bにおいて、金属酸化物の配合量

は、上記α、βーエチレン性不飽和カルボン酸のカルボキシル基および前記芳香族核にカルボキシル基と水酸基とを有する化合物のカルボキシル基と反応するに足る量である。すなわち、これらのカルボキシル基と等モル以上であればよい。これにより、金属酸化物とこれらのカルボキシル基とによりイオン架橋が形成され、耐久性が向上する。

上記組成物 B においては、α、βーエチレン性不飽和カルボン酸は、このように金属酸化物と反応すると共に、そのエチレン性不飽和結合が重合性があるため基材ゴムにグラフト重合するのである。これにより、反発弾性が向上する。また、上記組成物 A でも、α、βーエチレン性不飽和カルボン酸の金属塩のエチレン性不飽和結合が重合性があるため基材ゴムにグラフト重合するので同様な効果がある。

これらの組成物AおよびBには、有機過酸化物のような遊離基開始剤を加え、必要に応じて、さらに他の配合剤、例えば充塡剤、無水硅酸、

含水硅酸、硅酸カルシウムなどや老化防止剤等 を適宜配合してもよい。

上述のようにしてなる組成物からコアをつく るには、例えば、遊離基開始剤とフォルムアル デヒドを発生し得る化合物を除いてそれぞれの 配合成分を配合し、均質に混練した後、それに、 先に除いておいた遊離基開始剤などを加えてさ らに混練し、加圧下で加熱加硫して一体成形す ればよい。このコアにカバーを被せることによ り、二重構造を有するソリッドゴルフボールを 製造することができる。カバーの材質としては、 バラタ、ポリウレタン、ナイロン、アイオノマ - 等が挙げられるが特に限定されるものではな い。通常、アイオノマーを約1.0 ~3.0mm の厚 さで使用する。なお、この組成物は、ツーピー スゴルフポールのみならずワンピースゴルフボ ール、スリーピースゴルフポール等のコアに利 用可能である。

(発明の効果)

本発明によって得られる上述した組成物から

特開昭 62-14870 (5)

以下に実施例および比較例を示して本発明の 効果を具体的に説明する。

実施例、比較例

下記第1表に示される配合内容(重量部)で 種々の組成物(標準例1、実施例1~5、比較例1)を調製した。

これらの組成物の調製方法は、ニーダーの如

き通常の密閉型混合機等により80 で~130 での混合温度でジクミルパーオキサイドおよびヘキサメトキシメチロールメラミンを除く配合成分を5~10分間混合した後、これにジクミルパーオキサイドおよびヘキサメトキシメチロールメラミンを60 で~70 でで混合することによった。

得られた未加硫コンパウンドの板状シートをコア用金型により140 ℃~160 ℃で20分~30分加硫し、固化させてコアとした。このコアを射出成形法又は圧縮成形法によりアイオノマーで被覆し、ツーピースゴルフボールを得た。これらのゴルフボールの物性を第1表に示す。

(本頁以下余白)

第 1 表

			模準例		実	쌾	<i>(</i> 51)		比较例
			1	1	2	3	4	5	1
Г	ポリブタジェン	* 1	100	100	100	100	100	100	100
配	マクリル酸亜鉛	* 2	20	20	20	20	20		20
	アクリル酸	* 3						15	ĺ
冾	亜鉛 華	* 4	15	15	15	15	15	35	15
	シリカ	* 5	20	20	20	20	20	20	20
戍	过老化防止剂		4	4	4	4	4	4	4
	ジクミルパーオキサイド	* 6	5	5	5	5	5	5	5
分	パラオキシ安息香酸	* 7		3	10	15	20	10	25
•	ヘキサメトキシメチロールメラ	ミン*8		0.5	2.5	3.5	4.5	2.5	5.5
ボ	耐久性(指数)	* 9	100	152	174	171	164	166	202
	反発彈性 0℃	*10	88	88	88	89	89	88	85
ル 場	200		93	94	92	93	92	92	88
샖	, 20℃ コンプレッション(指数)	* 11	100	101	112	112	116	109	118

特開昭 62-14870 (6)

注):

- *1 日本ゼオン "BR-1220 "
- *2 サートマー社 "RT"
- *3 関東化学傳製
- *4 正同化学 "3 号亜鉛華"
- *5 日本シリカ "ニップシールVN3AQ "
- *6 日本化薬 "パークミルD"
- *7 上野製薬 "POB "
- *8 アメリカンサイアナミッド * CYREZ 963 *
- *9 破壊に至るまでの圧縮強度を測定し、 標準例1を100 とした指数で表示。
- *10 JIS S 7005 に準拠。120cm の高さ から落下させ、反発した高さ。
- *11 2.54mm 圧縮時の強度を測定し、模準例 1を100とした指数で表示。

実施例1~4および比較例1は、標準例1に パラオキシ安息香酸とヘキサメトキシメチロー ルメラミンとを配合し、加圧加熱加硫により数 種の架橋反応を同時に行わしめたものである。

実施例1~4では、耐久性が顕著に向上し、かつ反発弾性、コンプレッションとも標準例1なみの良好な特性をもつことが判る。さらに、パラオキシ安恵香酸とヘキサメトキシメチロールメラミンとの配合量を増やした比較例1は、耐久性は高いが反発弾性は低下してしまい、実用に供し得ないものとなる。

実施例 5 は、アクリル酸亜鉛に代えてアクリル酸を使用したものである。この実施例 5 は、高い耐久性と標準例 1 なみの反発弾性とコンプレッションを示す。

 代理人 弁理士 小 川 信 一 弁理士 野 口 賢 照 弁理士 斉 下 和 彦

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.